(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公表特許公報(A)

(11)特許出願公表番号 特表2002-507473 (P2002-507473A)

(43)公表日 平成14年3月12日(2002.3.12)

(51) Int.Cl.7	酸別記号	FΙ	テーマコート ゙(参考)
B01J 13/14		A 6 1 K 9/16	4 C 0 7 6
# A61K 9/16		9/50	4G005
9/50		9/51	
9/51		47/36	
47/36		B 0 1 J 13/02	Н
		審查請求 未請求 予	備審查請求 有 (全 18 頁)
(21)出願番号	特顧2000-537530(P2000-537530)	(71)出願人 アヴェンデ	ィス・リサーチ・ウント・テク
(86) (22)出願日	平成11年3月12日(1999.3.12)	ノロジーズ	・ゲーエムペーハー・ウント・
(85)翻訳文提出日	平成12年9月25日(2000.9.25)	コー・カー	ゲー
(86)国際出願番号	PCT/EP99/01626	ドイツ連邦	共和国デー-65926 フランク
(87)国際公開番号	WO99/48480	フルト・ア	'ム・マイン
(87)国際公開日	平成11年9月30日(1999.9.30)	(72)発明者 パイヤー,	ウーヴェ
(31)優先権主張番号	198 13 011.2	ドイツ連邦	5共和国デーー86179 アウクス
(32)優先日	平成10年3月25日(1998.3.25)	プルク, イ	ンニンガーシュトラーセ 43ツ
(33)優先権主張国	ドイツ (DE)	I	
(81)指定国	EP(AT, BE, CH, CY,	(74)代理人 弁理士 社	本 一夫 (外5名)
DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, I			
T, LU, MC, N	L, PT, SE), AU, CA, J		
P, US			
			最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 マイクロカプセルの製造法

(57)【要約】

0. 1~5 重量%の少なくとも1種の水に可溶の高分子 アニオンを含有する水溶液1を微粒子化して小液滴を 得、このようにして得られた小液滴を・ 0. 1~5 重 量%のカルシウムカチオン;および・ 0. 001~ 0. 4重量%の、40,000g/モルを上回る数平均 分子量を有するキトサン;および/または・ 0. 1~ 5 重量%の、500~40,000g/モルの数平均分子量を有するキトサンを含む水溶液2の微細フィルムに 衝突させることによるマイクロカプセルの製造法。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 0.1~5重量%の少なくとも1種の水に可溶の高分子アニオンを含有する水溶液1を微粒子化して小液滴を得、このようにして得られた該小液滴を、...

- 0.1~5重量%のカルシウムカチオン;および
- 0.001~0.4%重量の、40,000g/モルを上回る数平均分子量 を有するキトサン:および/または
- 0. 1~5重量%の、500~40,000g/モルの数平均分子量を有するキトサン

を含む水溶液2の微細フィルムに衝突させることによるマイクロカプセルの製造 法。

【請求項2】 該フィルムが固定支持体上を流れる請求項1記載の方法。

【請求項3】 該支持体が水平に配設されていない請求項2記載の方法。

【請求項4】 該支持体が斜面を形成する請求項3記載の方法。

【請求項5】 該支持体が垂直面を形成する請求項3記載の方法。

【請求項6】 該水に可溶の高分子アニオンがアルギネート、とくにグルロン酸の含量が多いアルギネートである請求項1~5のいずれか1つの項記載の方法。

【請求項7】 該水に可溶の高分子アニオンがカラギーナン、硫酸化多糖類 、ゼラチンおよび寒天からなる群から選ばれる請求項1~6のいずれか1つの項 記載の方法。

【請求項8】 該溶液1がさらに、ポリアミノ酸、多糖類のポリリン酸塩およびポリ硫酸塩からなる群から選ばれる少なくとも1種のポリ酸またはそのアルカリ金属塩を含有する請求項1~7のいずれか1つの項記載の方法。

【請求項9】 該ポリリン酸塩がポリリン酸ナトリウムまたは多糖類のポリリン酸塩である請求項8記載の方法。

【請求項10】 該多糖類がデンプン水解物、イヌリン、ヒドロキシエチルデンプン、キシラン及びデキストラン類からなる群から選ばれる請求項8または9記載の方法。

【請求項11】 該ポリアミノ酸がポリアスパラギン酸またはポリグルタミン酸である請求項8記載の方法。

【請求項12】 該溶液2がさらに、ポリリシン、ポリビニルアミン、ポリー α , β -(2-2ジメチルアミノエチル) -D, L-アスパルタミド、例えばアミノ化デキストラン類のようなアミノ化多糖類、シクロデキストリン類、セルロースエーテル類、デンプン類、ペクチン類、及びそれらの疎水性置換誘導体からなる群から選ばれる高分子カチオンを含有する請求項1~11のいずれか1つの項記載の方法。

【請求項13】 該マイクロカプセルを、追加のプロセス段階で、グリオキサール、グルタルアルデヒド、スクシンアルデヒド、または、たとえばシュウ酸、コハク酸、フマル酸、マレイン酸、リンゴ酸、グルタル酸、アジピン酸、2,3-O-イソプロピリデン酒石酸のようなジカルボン酸、たとえばスクシニルクロリド、フマリルクロリド、グルタリルクロリド、アジポイルクロリドのような二酸塩化物、または例えばクエン酸、1,2,3-プロバントリカルボン酸、ヘミメリット酸、トリメリット酸、トリメシン酸のようなトリカルボン酸からなる群から選ばれる架橋剤と反応させる請求項1~12のいずれか1つの項記載の方法。

【請求項14】 該微粒子化が超音波ノズル又はエーロゾル発生器によって行われる請求項1~13のいずれか1つの項記載の方法。

【請求項15】 該マイクロカプセルの大きさが $50nm\sim500\mu$ m、とくに $100nm\sim150\mu$ mである請求項 $1\sim14$ のいずれか1つの項記載の方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

本発明はマイクロカプセルの改良製造法に関する。

[00002]

マイクロカプセルは細かく分散させた液相をフィルム形成性ポリマーで被覆してカプセル封入することによって製造される。マイクロカプセルは特にデポ製剤の分野で用いられ、従ってマイクロカプセル中に含有される活性化合物はマイクロカプセルの殻によって保護されて、即時に放出されずに、遅延放出されるだけである。

[0003]

超音波によってポリマー溶液及び活性化合物を微粒子化し、このようにして生じた液滴を沈殿浴中に噴霧することによってマイクロカプセルを製造することは 公知である。

[0004]

このようにUS-A-4 352 883は、例えばランゲルハンス島細胞のような生存細胞をカプセル封入する2段階マイクロカプセル製造法を記載している。この場合に、生存細胞をアルギン酸ナトリウム中に懸濁させて、この懸濁液を多価カチオン(例えばCa²+)を含有する沈殿浴中に噴霧する。この際に多価カチオンによって表面にアルギネートの物理的架橋が生じる。第2段階ではこのようにして生成したカプセルをカチオン性ポリマーと混合して、引き続き物理的架橋を生成させる。この公報中に述べられている高分子カチオンはポリエチレンイミン及びポリリシンである。

[0005]

US-A-5 389 379は超音波ノズルによって生成させた小液滴をまず該小液滴が溶解しない液体中(例えばエタノール中)に導入するマイクロカプセル製造法を開示している。この液体をさらに水で置換する。別の方法ではマイクロカプセルではなくて水面に薄いポリマーフィルムが生成するために、小液滴の直接導入は不可能であるので、この複雑な2段階法が選ばれる。このようにして生成したマイクロカプセルの大きさは10~1000μmと特定される。 U

S-A-5 472 648には、超音波によってアルギネート溶液から小液滴を生成させて、 $CaCl_z$ 溶液を含有する容器中に噴霧するマイクロカプセル製造法が記載されている。この $CaCl_z$ 溶液(沈殿浴)中の小液滴が硬化した後、運搬手段(ベルトふるい)を用いてこのようにして得られたマイクロカプセルを $CaCl_z$ 溶液から取出す。できるだけ均一なマイクロカプセルを製造するために、この公報では、表面張力を低下させるために $CaCl_z$ 溶液に追加的に界面活性剤を添加するか、または $CaCl_z$ 溶液に衝突するときに小液滴に加わる機械的応力を低減させるために $CaCl_z$ 溶液を発泡させることが提案されている。このようにして得ることができるマイクロカプセルの大きさは $100~40~00~\mu$ mと特定される。

[0006]

US-A-5 484 721は微生物を含有するカプセルの製造法を記載している。この場合には、圧縮空気及びスプレーノズルを用いて高分子アニオンを含有する水溶液を微粒子化させ、こうして得られた小液滴を、架橋剤としてカルシウムまたはカリウムイオンを含有する液体フィルム内に導入する。この公報によって生成したマイクロカプセルの大きさは $10\mu m \sim 4 mm$ と特定される。しかし、該マイクロカプセルは遅延方式で放出させようとする活性化合物のカプセル封入には適さない。

[0007]

US-A-5 589 370はポリマーの塩析によるマイクロカプセルの製造に関する。しかし、このようにして生成したマイクロカプセルは水に加えるや否や直ちに溶解する。こうした点で該マイクロカプセルはデポ製剤の製造には適さない。

[0008]

本発明の目的は遅延放出させるデポ製剤の製造に適し、かつ非経口投与のデポ 製剤にも使用可能なような大きさにつくることもできるマイクロカプセルの製造 法を提供することにある。

[0009]

この目的は、0.1~5重量%の少なくとも1種の水に可溶の高分子アニオン

を含有する水溶液 1 を微粒子化して小液滴を生成させ、こうして得られた小液滴を、

- 0. 1ないし5重量%のカルシウムカチオン;および
- 0001~0.4重量%の、40,000g/モルを上回る数平均分子量を 有するキトサン;および/または
- 0. 1~5重量%の、500~40,000g/モルの数平均分子量を有するキトサン

を含む水溶液2の流動しつつあるフィルムに衝突させることによるマイクロカプセル製造法によって達成される。

[0010]

本発明による方法によって生成したマイクロカプセルは、とくに架橋剤として カルシウムカチオン及び高分子カチオンの同時使用に起因することがある外殻の とくに安定な架橋結合を有する。該マイクロカプセルは、この性質のために、デ ポ製剤を製造するための活性物質のカプセル封入にとくに適している。

[0011]

本発明による方法は、さらに、たとえば超音波によって微粒子化した溶液1を溶液2の撹拌しつつある沈殿浴中に噴射する場合のように、マイクロカプセルの 凝集又は凝結が生じないという利点を有する。

[0012]

本発明による方法によって該フィルムは固定支持体上を流れることができ、該 支持体は好ましくは水平には配設されない。とくに好ましい態様によれば、該支 持体は斜面又は垂直面を形成する。

[0013]

水に可溶の高分子アニオンがアルギネート、とくにグルロン酸の含量が多いアルギネートである場合に有利であることが判明した。しかし、水に可溶の高分子アニオンはカラギーナン、硫酸化多糖類、ゼラチン及び寒天からなる群から選ぶこともできる。

[0014]

本発明のとくに好ましい熊様によれば、溶液1はさらに、ポリアミノ酸、多糖

類のポリリン酸塩及びポリ硫酸塩からなる群から選ばれる少なくとも1種のポリ酸またはそのアルカリ金属塩を含有する。ポリリン酸塩の好ましい例はポリリン酸ナトリウム及び多糖類のポリリン酸塩である。

[0015]

多糖類はデンプン水解物、イヌリン、ヒドロキシエチルデンプン、キシランおよびデキストラン類からなる群から選ぶことができる。ポリアミノ酸としては、ポリアスパラギン酸またはポリグルタミン酸を用いるのが好ましい。

[0016]

本発明のさらに有利な態様によれば、溶液 2 はさらに、ポリリシン、ポリビニルアミン、ポリー α , β - (2-2 ジメチルアミノエチル) - D, L-アスパルタミド、たとえばアミノ化デキストラン類のようなアミノ化多糖類、シクロデキストリン類、セルロースエーテル類、デンプン類、ペクチン類、及びそれらの疎水性置換誘導体からなる群から選ばれる高分子カチオンを含有する。

[0017]

放出は、粒子調製後、追加的プロセス段階において、マイクロカプセルを、さらにグリオキサール、グルタルアルデヒド、スクシンアルデヒド、または、たとえばシュウ酸、コハク酸、フマル酸、マレイン酸、リンゴ酸、グルタル酸、アジピン酸、2,3-O-イソプロピリデン酒石酸のようなジカルボン酸、たとえばスクシニルクロリド、フマリルクロリド、グルタリルクロリド、アジポイルクロリドのような二酸塩化物、たとえばクエン酸、1,2,3-プロパントリカルボン酸、ヘミメリット酸、トリメリット酸、トリメシン酸のようなトリカルボン酸からなる群から選ばれる架橋剤と反応させることによって生じさせることもできる。

[0018]

微粒子化は適当な装置を用いて行うことができ、超音波ノズルまたはエーロゾル発生器による微粒子化がとくに好ましい。

本発明によって生成するマイクロカプセルの大きさは $50 \text{ nm} \sim 500 \mu \text{ m}$, とくに $100 \text{ nm} \sim 150 \mu \text{ m}$ である。

[0019]

下記実施例は本発明を説明するのに役立つ。

実施例1:

溶液1の調製:

9 m g の S i g m a 製アルギン酸ナトリウム(カタログ番号:A - 7 1 2 8)を 6 m g の B S A - F I T C (S i g m a 製、カタログ番号:A - 9 7 7 1)とともに 3 m l の 0.9 % N a C l 溶液に溶解する。

[0020]

溶液2の調製:

冷却器を備えた4リットルの二つ口フラスコ中で1500mlの1.0M塩酸を90℃に加熱する。次いで撹拌しながら、60gのキトサン(Flukaからキトサンという名称で入手可能、カタログ番号:22743)を徐々に加える。添加終了後、反応混合物を90℃で4時間撹拌してから、G2フリットで濾過する。得られた濾液を2−8℃の冷蔵庫内に一夜間放置する。このようにして得られた沈殿を遠心分離にかけて単離する(Heraeus製Lobofuge GL:4500rpm、25分間)。残留物を水に溶解し、凍結乾燥装置(Christ製LDC−1m)を用いて凍結乾燥する。このように調製した600mgのキトサンを900mgのCaCl₂(Riedel deHaen製、カタログ番号:12018)とともに30mlの水に溶解する。

[0021]

マイクロカプセルの製造:

Lechler GmbH&Co. KG製超音波アトマイザーUS2を用い、58kHzの作動周波数において3mIの溶液1を微粒子化する。スプレージェット(spray jet)が周囲の雰囲気によって影響されないように、キャリヤー空気(carrier air)を用いて、得られたスプレージェットが約30°のスプレーコーン(spray cone)を生成するように安定化させる。このようにして、液滴同士が比較的大きな距離となることを完全に保証することができる。こうして得られた小液滴の大きさは 30μ mである。水平に対して30°傾斜させた $5cm\times10cm$ の寸法のガラス板上にノズルから3cmの距離にこのスプレーコーンを送出する。ぜん動性ポンプ(Cole-Parm

er Instrument Co. 製、形式: Masterflex L/S

[™]16,配管 L/S[™]16,速度 段階7)を用いて、このガラス板の上方に
、30リットル/hの速度で溶液2を加える。溶液2はこの間絶えず再循環させ
る。

[0022]

マイクロカプセルを含む液体フィルムをビーカーに集める。微粒子化プロセス 完了後、デカントによって溶液 2 からマイクロカプセルを分離し、濃度 0.9% Na Cl溶液で洗って、この溶液中に蓄える。もっとも広範囲に及ぶ微粒子の大 きさは 90 μ mである。

[0023]

活性化合物の放出の測定:

生成したカプセルの放出性を測定するために、モデルタンパク質としてSig ma製BSA-FITC (カタログ番号: A-9771) を使用する。別の材料は:Sigma製アルギン酸ナトリウム (A-7128)、Fluka製キトサン (22743)、Riedel de Haen製CaCl2 (12018)、Merck製NaCl(6404)である。

[0024]

放出の測定はPBS緩衝液(Sigma, P4417)中で、さらに0.00 5%チメロゾール(Fluka製、カタログ番号:71230)を用いて行う。 調製後、PECカプセルを10mlのPBC緩衝液に移し、15mlの緑巻き込 みバイアル(rolled-rim vials)に入れて、マイクロカプセル を37℃に保温する。

[0025]

Beckmann製UV/VIS分光光度計(DU 70)を用いてBSA-FITC濃度を測定する。一緒にした上澄み液中のBSA-FITC濃度を測定することによって含まれているBSA-FITCの比率を求める。494nmにおける吸収を測定し、補正曲線を用いて濃度を求める。キトサンの固有の着色による測定の歪曲は該キトサンの吸収を差し引くことによって避けられる。使用したBSA-FITCの量からどの程度かを計算することができる。

[0026]

放出の測定は保温溶液から3mlを取出してこの上澄み液中のBSA-FIT C濃度を求めることによって行われる。測定完了後、試料溶液を再び放出試料と一緒にする。このようにして得られたマイクロカプセルは30日後にカプセル封入された活性化合物のわずか44%が放出されたことを示した。

[0027]

実施例2 (高分子量キトサン):

[0028]

実施例3 (グリオキサールを用いる架橋)

この方法は実施例1と同様に行なう。微粒子の製造後、グリオキサールを用いて粒子を架橋させる。この場合には、微粒子を10mlの2重量%濃度溶液中に30分間導入して放置する。ついでそれを0.9%NaCl溶液で洗う。このようにして含有されたマイクロカプセルの最も広範囲に及ぶ大きさは90μmである。

[0029]

実施例4 (ペントサンポリ硫酸塩による後処理)

この方法は実施例1と同様に行なう。微粒子の製造後、粒子を高分子アニオン溶液で処理する。粒子を20mlの2重量%ペントサンポリ硫酸塩溶液(Sigma製ペントサンポリ硫酸塩、カタログ番号:P8275)中に導入して30分間放置する。ついでそれを0.9%NaCl溶液で洗う。このようにして得られたマイクロカプセルのもっとも広範囲に及ぶ大きさは90μmであり;30日後の活性化合物の放出はカプセル封入された活性化合物のわずか20%である。

[0030]

実施例5 (ナノ粒子 (nanoparticles)):

この方法は実施例 1 と同様に行なうが、溶液 1 は P a r i G m b H 製 " P a r i I n h a I i e r b o y" x 一 D y か発生器によって微粒子化する。このようにして得られた小液滴の大きさは 5 μ m 未満である。生成したマイクロカプセルのもっとも広範囲に及ぶ微粒子の大きさは 3 0 0 0 n m である。

実施例6(比較例):

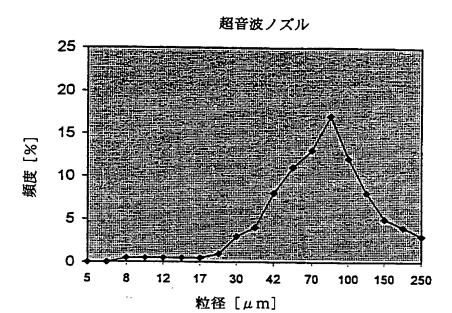
この方法は実施例1と同様に行なうが、30mlの溶液2を250mlのビーカー中に導入する。作動周波数が58kHzのLechler GmbH&Co. KG製US2超音波アトマイザーを用いて3mlの溶液1を微粒子化する。キャリヤー空気を用いて、得られるスプレージェットを約30°のスプレーコーンに安定化させて、ビーカー内に送る。この場合に、溶液2の表面に凝結が認められたが、これはアルギネートとキトサンとの非制御の架橋に起因することによる。マイクロカプセルは得られなかった。

【図面の簡単な説明】

- 【図1】 図1は実施例1 (超音波発生器) によって生成させたマイクロカプセルの粒径分布の測定結果を示す。粒径はFrauenhofer diffraction (Cilas granulometer, Cilas 920)によって測定した。
- 【図2】 図2は実施例5 (エーロゾル発生器)によって生成させたマイクロカプセルの粒径分布の測定結果を示す。粒径はdynamic light scattering (Malvern Instruments, Mastersizer Microplus)によって測定した。

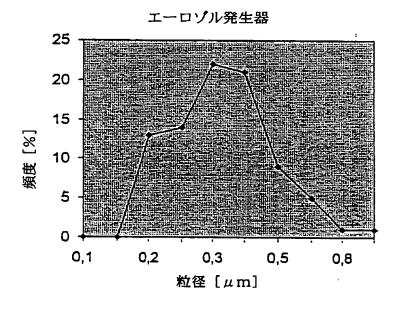
【図1】

Figure 1



【図2】

Figure 2



【手続補正書】

【提出日】平成13年4月2日(2001.4.2)

【手続補正1】

【補正対象書類名】図面

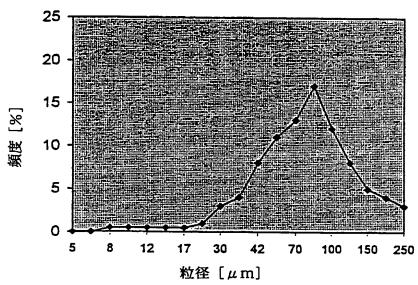
【補正対象項目名】全図

【補正方法】変更

【補正内容】

【図1】





【図2】

25

20

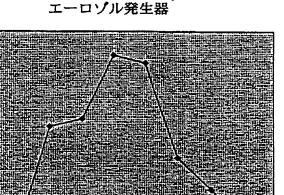
15

10

5

0,1

0,2



0,5

8,0

0,3

粒径 [μm]

【国際調査報告】

	INTERNATIONAL SEARCH R	EPORT			
		1 .	b ational Application No PCT/EP 99/01626		
A 01 4001		FCI/EF	33/01050		
IPC 6	FICATION OF SUBJECT MATTER A61K9/16 A61K9/50 A61K9/51				
	International Patent Classification (IPC) or to both national classification	Son and IPC	V		
	SEARCHED	- cumbabl			
IPC 6	oumentation searched (classification system tollowed by classification A61K	a syrround)			
Documental	fon asserched other then minimum documentation to the extent that au	ch documents are included in the lic	kts searched		
Bectronic d	ata base consulted during the international search (name of data bas	e end, where practical, eserch terms	used)		
	NTS CONSIDERED TO BE RELEVANT				
Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the rele	vard beseeder	Relevant to cleim No.		
Α	US 5 484 721 A (P.ORS ET AL.) 16 January 1996 (1996-01-16) cited in the application claims figures column 5, line 51 -column 6, line	3			
A	US 4 390 484 A (I.LOMBARDO ET AL. 28 June 1983 (1983-06-28) the whole document figures)	1-5,14, 15		
A	US 4 352 883 A (F.LIN) 5 October 1982 (1982-10-05) cited in the application claims example 1	/ _	1-6. 12-15		
X Furti	ner documents are listed in the continuation of box C.	Patest family members are	listed in annex.		
"A" docume consider "E" earlier d filling d "L" docume which in chain of "O" docume other a "P" docume later th	order to be of particular relevance locument but published on or after the international rate int which new throw doubts on priority claim(e) or so clade to establish the published of another or other special mason (as specified) art referring to an orall disclosure, use, exhibition or neans in published or for to the international fling date but an the priority date claimed	T' later document published after the intomational filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention. "X' document of particular relevance; the claimed invention carnot be considered novel or cannot be considered to involve an invention step when the document to latera abone. "Y' document of particular relevance; the claimed invention carnot be considered to longly en inventive size when the document is combined with one or more other such documents is combined with one or more other such documents in such combination being obvious to a person skilled in the srt. "&' document member of the same patent family. Date of mating of the infernational search report.			
	October 1999	08/10/1999	eu eon/U1 PSpVII		
Name and mailing address of the ISA Surposan Patent Office, P.B. 5816 Patentiaan 2		Authorized officer			
	NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31 -70) 340-2040, Tx. 31 651 apo ni, Fax: (+31 -70) 340-3016	. Scarponi, U			

Form PGTASA/210 (second short) (July 1992)

3

特表2002-507473

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

In ational Application No PCT/EP 99/01626

		PC1/EP 99/01626
	union) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	
Category *	Citation of document, with indication,where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	US 5 589 370 A (F.RATUISTE ET AL.) 31 December 1996 (1996-12-31) cited in the application claims figures	1-7,14,

3

Form PCT/ISA/210 (continuation of second elest) (July 1992)

page 2 of 2

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent tamily members

tr ational Application No PCT/EP 99/01626

Patent document cited in search repo	n	Publication date		Pateni family member(s)	Publication date
US 5484721	Α.	16-01-1996	FR	2668081 A	24-04-1992
	••		AÜ	657282 B	09-03-199
			AU	8765791 A	20-05-1992
			DE	69106144 D	02-02-1995
			DE	69106144 T	27-07-1998
			DE	554315 T	06-10-1994
			EP	0554315 A	11-08-1993
			ĒS	2069312 T	01-05-1995
			WO	9206779 A	30-04-1992
			ĴP	6502115 T	10-03-1994
			üs	5629187 A	13-05-1997
US 4390484	A	28-06-1983	us	4375347 A	01-03-1983
US 4352883	A	05-10-1982	BE	882476 A	29-09-1980
			CA	1145258 A	26-04-1983
			CH	657786 A	30-09-1986
			CH	653914 A	31-01-1986
			DE	3012233 A	20-11-1980
			DK	1305B0 A	29-09-1980
			FR	2452285 A	24-10-1980
			FR	2457688 A	26-12-1980
			GB	2046209 A,B	12-11-1980
			GB	2119734 A,B	23-11-1983
			GB	2119737 A,B	23-11-1983
			IT	1133081 B	09-07-1980
			JP	1602245 C	26-03-1991
			JP	55157502 A	08-12-1980
			JP	62039131 B	21-08-1987
			· JP	1437093 C	25-04-1988
			JP	61293919 A	24-12-1986
			JP	62042889 B	10-09-1987
			SE	448060 B	19-01-1987 29-09-1980
			ZE	8002357 A	05-07-198
			US US	4391909 A 4409331 A	11-10-198
				4409331 A	11-10-198
US 5589370	Α	31-12-1996	AU	6699 696 A	26-02-1997
			WO	9704936 A	13-02-1997
			EP	0843616 A	27-05-1998

Form PCTASA/210 (patient family amount) (July 1992)

フロントページの続き

F ターム(参考) 4C076 AA61 AA65 EE36 EE37 EE38 EE41 EE42 GG21 4G005 AA02 AB14 AB25 BA11 BB20 CA07 DB05X DB12X DB12Y DB13Y DB17X DB22X DC12W DD70X D073X EA03